

Nama	
Kelas	
No. Absen	

Nilai	Tanda Tangan Orang Tua / Wali

REMEDIAL

SOAL ULANGAN KIMIA KELAS X IA/S  
BAB 1 STRUKTUR ATOM

**Kompetensi dasar :**  
Memahami struktur atom berdasarkan teori atom Bohr, sifat-sifat unsur, massa atom relatif dan sifat-sifat periodik unsur dalam tabel periodik serta menyadari keteraturannya melalui pemahaman konfigurasi elektron

- Petunjuk :**
- 1. Tulis nama, kelas, no. absen Anda pada tempat yang tersedia
  - 2. Kerjakan langsung pada lembar soal ini
  - 3. Periksa dan bacalah soal dengan teliti sebelum Anda kerjakan
  - 3. Gunakan waktu dengan efektif dan efisien
  - 4. Periksaalah pekerjaan anda sebelum diserahkan kepada Pengawas/guru

1. Tentukan *jumlah proton, elektron, dan neutron* dari atom-atom berikut.

- a.  $^{39}_{19}\text{K}$
- b.  $^{40}_{20}\text{Ca}^{2+}$
- c.  $^{79}_{34}\text{Se}^{2-}$

2. Tentukan golongan ( *isotop, isoton, isobar* ) dari masing-masing pasangan tom berikut.

- a.  $^{56}_{26}\text{Fe}$  dan  $^{54}_{26}\text{Fe}$  =
- b.  $^{14}_6\text{C}$  dan  $^{14}_7\text{N}$  =
- c.  $^3_1\text{H}$  dan  $^1_1\text{H}$  =
- d.  $^4_2\text{He}$  dan  $^3_1\text{H}$  =
- e.  $^{65}_{30}\text{Zn}$  dan  $^{66}_{30}\text{Zn}$  =

3. Tembaga atau *Cuprum* terdiri dari **69 % isotop Cu-63** & dan **31 % isotop Cu-65**.  
Jika isotop **Cu-63** dianggap bermassa **63 sma** dan isotop **Cu-65** bermassa **65 sma**,  
tentukan **massa rata-rata 1 atom Cu ( *Ar Cu* )**

4. Tentukan **konfigurasi elektron** dari atom-atom berikut



5. Tentukan **golongan dan periode** dari atom-atom berikut

